(19)日本国特許庁 (JP)

# (12)特 許 公 報 (B2)

(11)特許番号

## 第2658753号

### (45) 発行日 平成 9年(1997) 9月30日

(24) 登録日 平成 9年(1997) 6月 6日

(51) Int. Cl. 6	識別記号	FI			
FOIN 3/22	301	F01N 3/22	301	M	
			301	P	
3/08		3/08		Α	
3/24		3/24		E	
F02D 41/02	330	F02D 41/02	330	2	
		•	請求項の数 1	(全9頁)	最終頁に続く
(21)出願番号	<b>特願平4-203633</b>	(73)特許権者	000003207		
			トヨタ自動車	株式会社	
(22)出願日	平成4年(1992)7月30日		愛知県豊田市	トヨタ町1番	番地 (1)
		(72)発明者	竹島 伸一		
(65)公開番号	特開平6-50139		愛知県豊田市	トヨタ町14	番地 トヨタ自
(43)公開日	平成6年(1994)2月22日	動車株式会社内			
		(72)発明者			
			愛知県豊田市	トヨタ町1	番地 トヨタ自
			動車株式会社	内	
		(72)発明者			
			,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	, , - ,	番地 トヨタ自
			動車株式会社		
		(74)代理人	弁理士 青木	朗(外	4名)
		審査官	山本 穂積		
		(56)参考文献	特開 平 4 国際公開93	−90826 (J 5/7363 (WC	

#### (54) 【発明の名称】内燃機関の排気浄化装置

1

#### (57)【特許請求の範囲】

【請求項1】 流入排気ガスの空燃比がリーンのときにはNOxを吸収し、流入排気ガスの空燃比がリッチになると吸収したNOxを放出するNOx吸収剤を機関排気通路内に配置すると共に該NOx吸収剤下流の機関排気通路内に2次空気供給装置を配置し、NOx吸収剤からNOxを放出すべきときには流入排気ガスの空燃比をリーンからリッチに切換えると共にこのとき流入排気ガスの空燃比をリーンからリッチに切換えると共にこのとき流入排気ガスの空燃比をリーンからリッチに切換えたときに流気がスの空燃比をリーンからリッチに切換えたときに流入排気ガスの空燃比をリーンからリッチに切換えたときに該2次空気供給装置から機関排気通路内に2次空気を供給してNOx吸収剤から排出された過剰の未燃成分を該2次空気により酸化せしめるようにした内燃機関の排気浄化装置。

2

## 【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は内燃機関の排気浄化装置 に関する。

#### [0002]

【従来の技術】リーン混合気を燃焼せしめるようにした内燃機関において、流入排気ガスの空燃比がリーンのときにはNOxを吸収し、流入排気ガスがリッチになると吸収したNOxを放出するNOx吸収剤を機関排気通路内に配置し、リーン混合気を燃焼せしめた際に発生するNOxをNOx吸収剤により吸収し、NOx吸収剤のNOx吸収能力が飽和する前にNOx吸収剤への流入排気ガスの空燃比を一時的にリッチにしてNOx吸収剤からNOxを放出させると共に放出されたNOxを還元するようにした内燃機関が本出願人により既に提案されてい

る(特願平3-284095号参照)。

#### [0003]

【発明が解決しようとする課題】ところでNOx吸収剤への流入排気ガスの空燃比をリッチにすると、例えば機関シリンダ内に供給される混合気をリッチにすると機関からは多量の未燃HC、CO等が排出され、しかも流入排気ガス中の酸素濃度が低下するためにNOx吸収剤からは吸収されているNOxが放出される。このとき機関から排出された未燃HC、CO等の一部は機関から排出されたNOxを還元するために使用され、残りの未燃H 10 C、CO等はNOx吸収剤から放出されたNOxを還元するために使用される。従ってこの場合、NOxが大気中に放出されるのを抑制するためには機関から排出されるNOxおよびNOx吸収剤から放出されるNOxを共に還元しうる量の未燃HC、CO等を機関から排出させる必要がある。

【0004】しかしながら全てのNOxを還元しうる必要最低限の未燃HC、CO等を機関から排出させるのは困難であり、実際には機関から排出される未燃HC、CO等は全てのNOxを還元しうるのに必要な量よりも少なくなってしまう。この場合、未燃HC、CO等の未燃成分の量が全てのNOxを還元しうるのに必要な量よりも少なくなればNOxが還元されることなくNOx吸収剤から排出され、未燃成分の量が全てのNOxを還元しうるのに必要な量よりも多くなれば未燃成分が酸化されることなくNOx吸収剤から排出されるという問題を生ずる。

#### [0005]

【課題を解決するための手段】上記問題点を解決するために本発明によれば、流入排気ガスの空燃比がリーンの30ときにはNOxを吸収し、流入排気ガスの空燃比がリッチになると吸収したNOxを放出するNOx吸収剤を機関排気通路内に配置すると共にNOx吸収剤下流の機関排気通路内に2次空気供給装置を配置し、NOx吸収剤からNOxを放出すべきときには流入排気ガスの空燃比をリーンからリッチに切換えると共にこのとき流入排気ガス中の未燃成分の量がNOxの還元に必要な量以上の過剰な量となるようにリッチの度合を大きくし、更に流入排気ガスの空燃比をリーンからリッチに切換えたときに2次空気供給装置から機関排気通路内に2次空気を供給してNOx吸収剤から排出された過剰の未燃成分を2次空気により酸化せしめるようにしている。

#### [0006]

【作用】流入排気ガスの空燃比がリーンからリッチに切換えられたときには未燃成分がNOxの還元に必要な量以上の過剰な量となるようにリッチの度合が大きくされるのでNOxは良好に還元せしめられる。ただし、このとき過剰の未燃成分がNOx吸収剤から排出されることになるがこの過剰の未燃成分は2次空気によって酸化せしめられる。

[0007]

【実施例】図1を参照すると、1は機関本体、2はピストン、3は燃焼室、4は点火栓、5は吸気弁、6は吸気ポート、7は排気弁、8は排気ポートを夫々示す。吸気ポート6は対応する枝管9を介してサージタンク10に連結され、各枝管9には夫々吸気ポート6内に向けて燃料を噴射する燃料噴射弁11が取付けられる。サージタンク10は吸気ダクト12およびエアフローメータ13を介してエアクリーナ14に連結され、吸気ダクト12内にはスロットル弁15が配置される。

[0008] 一方、排気ポート8は排気マニホルド16 および排気管17を介してNOx吸収剤18を内蔵したケーシング19に接続され、このケーシング19は排気管20を介して酸化触媒21を内蔵した触媒コンパータ22に連結される。排気管20には排気管20内に2次空気を供給するための2次空気供給装置23が設けられる。図1に示す実施例ではこの2次空気供給装置23は電動式エアポンプ24と、エアポンプ24から吐出された2次空気を排気管20内に供給するための2次空気供給導管25と、2次空気の供給を制御する電磁式2次空気弁26とを具備する。

【0009】電子制御ユニット30はディジタルコンピ ュータからなり、双方向性パス31によって相互に接続 されたROM(リードオンリメモリ)32、RAM(ラ ンダムアクセスメモリ(RAM)33、CPU(マイク ロプロセッサ)34、入力ポート35および出力ポート 36を具備する。エアフローメータ13は吸入空気量に 比例した出力電圧を発生し、この出力電圧がAD変換器 37を介して入力ポート35に入力される。機関本体1 には機関冷却水温に比例した出力電圧を発生する水温セ ンサ27が取付けられ、この水温センサ27の出力電圧 がAD変換器38を介して入力ポート35に入力され る。また、入力ポート35には機関回転数を表わす出力 パルスを発生する回転数センサ28が接続される。一 方、出力ポート36は対応する駆動回路39を介して夫 々点火栓4、燃料噴射弁11、エアポンプ24および2 次空気弁26に接続される。

【0010】図1に示す内燃機関では例えば次式に基いて燃料噴射時間TAUが算出される。

 $TAU=TP\cdot K$ 

ここでTPは基本燃料噴射時間を示しており、Kは補正係数を示している。基本燃料噴射時間TPは機関シリンダ内に供給される混合気の空燃比を理論空燃比とするのに必要な燃料噴射時間を示している。この基本燃料噴射時間TPは予め実験により求められ、機関負荷Q/N

(吸収空気量Q/機関回転数N) および機関回転数Nの 関数として図2に示すようにマップの形で予めROM3 2内に記憶されている。補正係数Kは機関シリンダ内に 供給される混合気の空燃比を制御するための係数であっ 50 てK=1.0であれば機関シリンダ内に供給される混合

6

気は理論空燃比となる。これに対してK<1.0になれば機関シリンダ内に供給される混合気の空燃比は理論空燃比よりも大きくなり、即ちリーンとなり、K>1.0になれば機関シリンダ内に供給される混合気の空燃比は理論空燃比よりも小さくなる、即ちリッチとなる。

【0011】図1に示される内燃機関では通常例えばK = 0.6に維持されており、即ち機関シリンダ内に供給される混合気の空燃比はリーンに維持されており、従って図1に示される内燃機関では通常リーン混合気が燃焼せしめられることになる。図3は燃焼室3から排出される排気ガス中の代表的な成分の濃度を概略的に示している。図3からわかるように燃焼室3から排出される排気ガス中の未燃HC、COの量は燃焼室3内に供給される混合気の空燃比がリッチになるほど増大し、燃焼室3から排出される排気ガス中の酸素O。の量は燃焼室3内に供給される混合気の空燃比がリーンになるほど増大する。

【()()12】ケーシング19内に収容されているNOx 吸収剤18は例えばアルミナを担体とし、この担体上に 例えばカリウムK、ナトリウムNa、リチウムLi、セ 20 シウムСSのようなアルカリ金属、バリウムBa、カル シウムCaのようなアルカリ土類、ランタンLa、イッ トリウムYのような希土類から選ばれた少くとも一つ と、白金Ptのような貴金属とが担持されている。機関 吸気通路およびNOx吸収剤18上流の排気通路内に供 給された空気および燃料の比をNOx吸収剤18への流 入排気ガスの空燃比と称するとこのNOx吸収剤18は 流入排気ガスの空がリーンのときにはNOxを吸収し、 流入排気ガス中の酸素濃度が低下すると吸収したNOx を放出するNOxの吸放出作用を行う。なお、NOx吸 30 収削18上流の排気通路内に燃料或いは空気が供給され ない場合には流入排気ガスの空燃比は燃焼室3内に供給 される混合気の空燃比に一致し、従ってこの場合にはN Ox吸収剤18は燃焼室3内に供給される混合気の空燃 比がリーンのときにはNOxを吸収し、燃焼室3内に供 給される混合気中の酸素濃度が低下すると吸収したNO xを放出することになる。

【0013】上述のNOx吸収剤18を機関排気通路内に配置すればこのNOx吸収剤18は実際にNOxの吸放出作用を行うがこの吸放出作用の詳細なメカニズムについては明らかでない部分もある。しかしながらこの吸放出作用は図4に示すようなメカニズムで行われているものと考えられる。次にこのメカニズムで行われているものと考えられる。次にこのメカニズムについて担体上に白金PtおよびバリウムBaを担持させた場合を例にとって説明するが他の貴金属、アルカリ金属、アルカリ土類、希土類を用いても同様なメカニズムとなる。

[0014] 即ち、流入排気ガスがかなりリーンになる と流入排気ガス中の酸素濃度が大巾に増大し、図4

Oは白金 P t の表面上でO 、 と反応し、NO 、となる  $(2NO+O, \rightarrow 2NO, )$  。次いで生成されたNO の一部は白金 P t 上で更に酸化されつつ吸収剤内に吸収されて酸化バリウム B a O と結合しながら図 4 (A) に示されるように硝酸イオンNO 、 の形で吸収剤内に拡散する。このようにしてNO x がNO x 吸収剤 1 8 内に吸収される。

【0015】流入排気ガス中の酸素濃度が高い限り、白金Ptの表面でNO、が生成され、吸収剤のNOx吸収能力が飽和しない限りNO、が吸収剤内に吸収されて硝酸イオンNO、が生成される。これに対して流入排気ガス中の酸素濃度が低下してNO、の生成量が低下すると反応が逆方向(NO、 $\rightarrow$ NO、)に進み、斯くして吸収剤内の硝酸イオンNO、がNO、の形で吸収剤から放出される。即ち、流入排気ガス中の酸素濃度が低下するとNOx吸収剤18からNOxが放出されることになる。図3に示されるように流入排気ガスのリーンの度合が低くなれば流入排気ガス中の酸素濃度が低下し、従って流入排気ガスのリーンの度合を低くすればNOx吸収剤18からNOxが放出されることになる。

【0016】一方、このとき流入排気ガスの空燃比をリッチにすると図3に示されるように機関からは多量の未燃HC、COが排出され、これら未燃HC、COは白金Pt上の酸素0, と反応して酸化せしめられる。また、流入排気ガスの空燃比をリッチにすると流入排気ガスの空燃比をリッチにすると流入排気ガス中の酸素濃度が極度に低下するために吸収剤からNO、が放出され、このNO、は図4(B)に示されるように未燃HC、COと反応して還元せしめられる。このようにして白金Ptの表面上にNO、が存在しなくなるようにして白金Ptの表面上にNO、が存在しなくなる。吸収剤から次から次へとNO、が放出される。従って流入非気ガスの空燃比をリッチにすると短時間のうちにNOx吸収剤18からNOxが放出されることになる。

【0017】即ち、流入排気ガスの空燃比をリッチにするとまず初めに未燃HC、COが白金Pt上のO、とただちに反応して酸化せしめられ、次いで白金Pt上のO、が消費されてもまだ未燃HC、COが残っていればこの未燃HC、COによって吸収剤から放出されたNOxおよび機関から排出されたNOxが還元せしめられる。従って流入排気ガスの空燃比をリッチにしたときに吸収剤から放出された全NOxおよび機関から排出された全NOxを還元せしめるには少なくとも白金Pt上のO、を消費するのに必要な量の未燃HC、COと、全NOxを還元させるのに必要な量の未燃HC、COがNOx吸収剤18に流入するように流入ガスの空燃比のリッチの度合を制御しなければならないことになる。

【0018】図5の実線は本発明による実施例において用いられている流入ガスの空燃比のリッチ制御を示している。図5に示される実施例ではNOx吸収剤18からNOxを放出すべきときには前述した燃料噴射時間TA Uの算出に用いられる補正係数KをKK(>1.0)ま

40

で増大せしめることによって燃焼室3内に供給される混合気の空燃比がリッチとされる。次いで補正係数Kが徐々に減少せしめられ、次いで補正係数Kが1.0に、即ち燃焼室3内に供給される混合気の空燃比が理論空燃比に維持される。次いでリッチ制御が開始されてからCo時間経過すると再び補正係数Kが1.0よりも小さくされて再びリーン混合気の燃焼が開始される。

【0019】燃焼室3内に供給される混合気の空燃比がリッチ(K=KK)になるとNOx吸収剤18に吸収されている大部分のNOxが急激に放出される。補正係数 10 KKの値はこのとき白金Pt上のO, を消費しかつ全NOxを還元させるのに必要な量以上の過剰な未燃成分が発生するように定められている。即ち、図5において破線はリッチ制御が開始されたときに機関から排出される未燃成分の量が白金Pt上のO, を消費しかつ全NOxを還元させるのに必要な量となるときの補正係数KK、を示しており、補正係数KKはこの補正係数KK、よりも大きくなるように定められている。

[0020] また、この場合、排気ガス温が高くなって NOx吸収剤18の温度が高くなるほどNOx吸収剤1 8から放出されるNOxの量が増大する。従って図6

 $(\Lambda)$  において実線で示されるように補正係数KKの値は排気ガス温Tが高くなるほど大きくされる。なお、図 6 (A) には未燃部分の量が白金P t 上の $O_x$  を消費しかつ全 $NO_X$  を還元させるのに必要な量となるときの補正係数KK ' が参考として破線で示されている。

【0021】図6(A)に示す補正係数KKと排気ガス温Tとの関係は予めROM32内に記憶されている。この場合、排気ガス温Tは直接検出することもできるが吸入空気量Qと機関回転数Nから推定することもできる。そこで本発明による実施例では排気ガス温Tと吸入空気量Q、機関回転数Nとの関係を予め実験により求めておき、この関係を図7に示すようなマップの形で予めROM32内に記憶しておいてこのマップから排気ガス温Tを算出するようにしている。

【0022】一方、前述したように燃焼室3内に供給される混合気の空燃比がリッチ(K=KK)になるとNOx吸収剤18に吸収されている大部分のNOxが急激に放出され、その後は空燃比をリッチにしておいてもNOx吸収剤18からは少しずつしかNOxが放出されない。従って空燃比をリッチにし続けると未燃HC, COが大気に放出されることになる。そこで図5に示されるように空燃比をリッチ(K=KK)にした後は少しずつリッチの度合を小さくし、次いで空燃比を理論空燃比(K=1. 0)に維持してNOx吸収剤18から少しずつ放出されるNOxを順次還元せしめるようにしている。

 $[0\,0\,2\,3]$  なお、空燃比をリッチにしたときにNOx 量の $3\,0$ パーセント程度である。W $\leq$ Woであれば処理 吸収剤 $1\,8$ から放出されるNOxの量が多いほどその後 サイクルを完了し、W>Woであればステップ $6\,4$ に進 NOx吸収剤 $1\,8$ から放出されるNOxの量が少なくな 50 んで実行フラグがセットされる。従って実行フラグがセ

り、従ってNOx吸収剤18がNOxを放出し終えるまでの時間が短かくなる。前述したように排気ガス温Tが高くなくほど空燃比をリッチにしたときにNOx吸収剤18から放出されるNOxの量が多くなり、従って図6(B)に示されるように空燃比をリッチにしてから再びリーンに戻すまでの時間Coは排気ガス温Tが高くなるほど短かくされる。なお、図6(B)に示す時間Coと排気ガス温Tとの関係は予めROM32内に記憶されている。

【0024】ところで図5に示されるように補正係数KがKKまで増大せしめられるとNOx吸収剤18には白金Pt上のO。を消費しかつ全NOxを還元させるのに必要な量以上の過剰な未燃成分が供給され、斯くしてNOxは良好に還元せしめられる。しかしながらこの場合、余剰の未燃成分がNOx吸収剤18から排出されることになり、従ってこの余剰の未燃成分を酸化させることが必要となる。そこで本発明による実施例では流入排気ガスの空燃比がリッチにされている間、即ちKK>1.0となっている間、2次空気供給装置23により2次空気を排気管20内に供給し、この2次空気によって余剰の未燃成分を酸化せしめるようにしている。なお、この場合、未燃成分の酸化を促進するためには図1に示されるように排気管20の下流に酸化触媒21を配置することが好ましい。

【0025】次に図8から図10を参照して本発明によ るNOx吸収剤18の吸放出制御の一実施例について説 明する。図8および図9は一定時間毎に実行される割込 みルーチンを示している。図8および図9を参照すると まず初めにステップ60において補正係数Kが1.0よ りも小さいか否か、即ちリーン混合気が燃焼せしめられ ているか否かが判別される。K≥1.0のとき、即ち燃 焼室3内に供給される混合気が理論空燃比或いはリッチ のときには処理サイクルを完了する。これに対してK< 1. 0のとき、即ちリーン混合気が燃焼せしめられてい るときにはステップ61に進んでNOx吸収剤18に吸 収されているNOx量Wが算出される。即ち、燃焼室3 から排出されるNOx量は吸入空気量Qが多くなるほど 増大し、機関負荷Q/Nが高くなるほど増大するのでN Ox吸収剤18に吸収されているNOx量WはWとk, ·Q·Q/N(k, は定数)との和によって表わされる ことになる。

【0026】次いでステップ62では実行フラグがセットされているか否かが判別される。実行フラグがセットされていないときにはステップ63に進んでNOx吸収剤18に吸収されているNOx量Wが予め定められた設定量Woよりも大きいか否かが判別される。この設定量Woは例えばNOx吸収剤18が吸収しうる最大NOx量の30パーセント程度である。W≦Woであれば処理サイクルを完了し、W>Woであればステップ64に進んで実行フラグがセットされる。従って実行フラグがセ

ットされるのはW>Woとなったときである。

【0027】実行フラグがセットされるとステップ65において図6(A)に示す関係および図7に示すマップから補正係数KKが算出される。次いでステップ66ではKKにk.・W(k,は定数)を乗算することによって最終的な補正係数KKが算出される。即ち、NOx吸収剤18に吸収されているNOx量Wが少ないほどリッチの度合(KK)が小さくされる。次いでステップ67では図6(B)に示す関係および図7に示すマップから時間Coが算出される。次いでステップ68ではCoに10k,・W(k,は定数)を乗算することによって最終的な時間Coが算出される。即ち、NOx吸収剤18に吸収されているNOx量Wが少ないほど時間Coが短かくされる。次いで処理サイクルを完了する。

【0028】実行フラグがセットされると次の処理サイクルでは図8のステップ62から図9のステップ69に進んでNOx放出フラグがセットされる。次いでステップ70では2次空気弁26が開弁され、次いでステップ71ではエアポンプ24が駆動される。斯くして排気管20内への2次空気の供給が開始されることになる。次20いでステップ72ではカウント値Cが1だけインクリメントされる。次いでステップ73ではカウント値Cが時間Coよりも大きくなったか否かが、即ちリッチ制御を開始してから時間Coが経過したか否かが判別される。

【0029】 C  $\leq$  C o のときにはステップ 74 に進んで補正係数 K K から一定値 a が減算される。次いでステップ 75 では補正係数 K K が 1 のよりも小さくなったか否かが判別される。K K  $\leq$  1 のになるとステップ 76 に進んで K K が 1 のとされる。次いでステップ 776 おいてエアポンプ 24 が停止され、次いでステップ 783 のにおいて 2 次空気弁 26 が閉弁せしめられる。従って図 5 に示されるように補正係数 K は徐々に小さくなり、 K =1 のになると 2 次空気の供給が停止される。その後、補正係数 K は 1 のに保持される。

【0030】次いでC>Coになるとステップ73からステップ79に進んで実行フラグがリセットされ、次いで80においてNOx放出フラグがリセットされる。次いでステップ81ではNOx吸収剤18に吸収されているNOx量Wが零とされ、次いでステップ82においてカウント値Cが零とされる。図10は燃料噴射時間TA40Uの算出ルーチンを示しており、このルーチンは繰返し実行される。

【0031】図10を参照するとまず初めにステップ90において図2に示すマップから基本燃料噴射時間TPが算出される。次いでステップ91ではNOx放出フラグがセットされているか否かが判別される。NOx放出フラグがセットされていないときにはステップ92に進んで例えばK=0.6とされる。次いでステップ94では基本燃料噴射時間TPに補正係数Kを乗算することによって燃料噴射時間TAUが算出される。従ってこのときにはリーン混合気が燃焼せしめられる。

10

【0032】一方、ステップ91においてNOx放出フラグがセットされていると判別されたときにはステップ93に進んで図8および図9のルーチンにより算出されている補正係数KKがKとされ、次いでステップ94に進む。従ってこのときには燃焼室3内に供給される混合気が一時的にリッチにされ、次いで暫らくの間、理論空燃比に維持される。

[0033]

【発明の効果】NOx吸収剤からNOxを放出させたときにNOxを良好に還元できると共に未燃成分を良好に 酸化することができる。

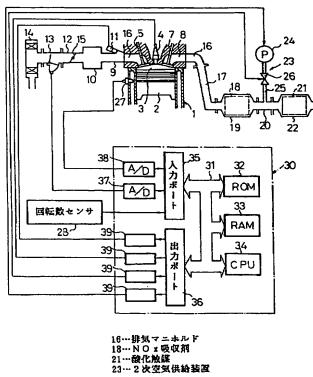
【図面の簡単な説明】

- 【図1】内燃機関の全体図である。
- 【図2】基本燃料噴射時間のマップを示す図である。
- 【図3】機関から排出される排気ガス中の未燃HC, C Oおよび酸素の濃度を概略的に示す線図である。
- 【図 4 】 N O x の吸放出作用を説明するための図であ ろ
- 【図5】リッチ制御時の補正係数Kの変化を示す図である。
- 30 【図6】補正係数KK、時間Coと排気ガス温Tとの関係を示す線図である。
  - 【図7】排気ガス温Tのマップを示す図である。
  - 【図8】時間割込みルーチンのフローチャートである。
  - 【図9】時間割込みルーチンのフローチャートである。
  - 【図10】燃料噴射時間TAUを算出するためのフローチャートである。

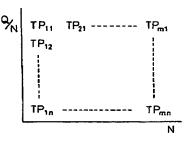
【符号の説明】

- 16…排気マニホルド
- 18…NOx吸収剤
- 21…酸化触媒
  - 23…2次空気供給装置

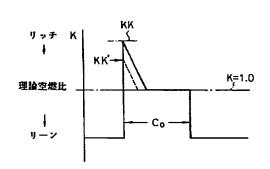
[図1]



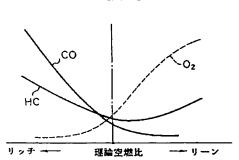
【図2】



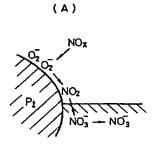
[図5]

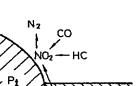






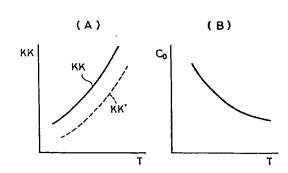
【図4】



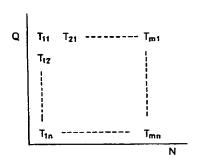


(B)

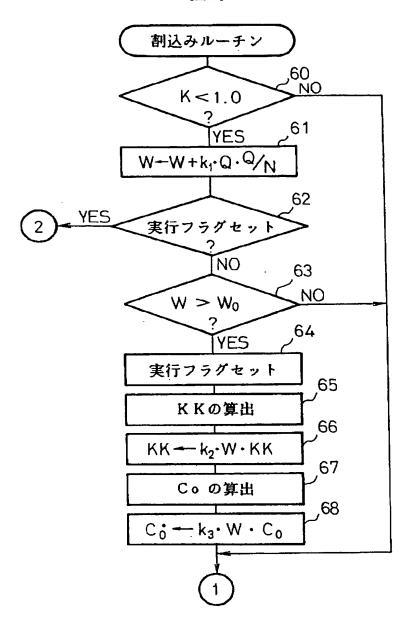
[図6]



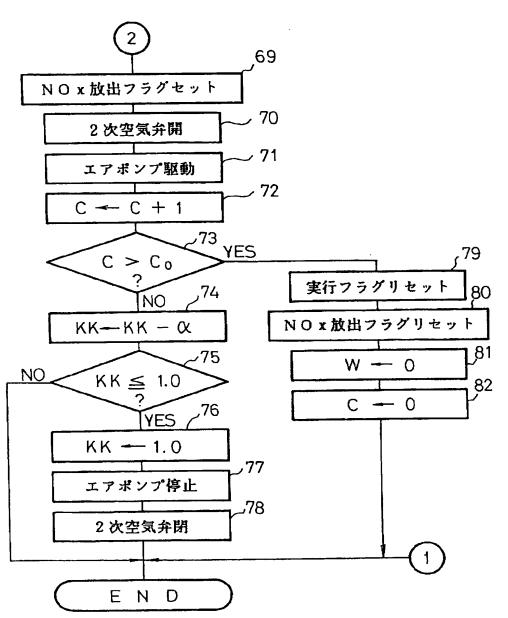
[図7]



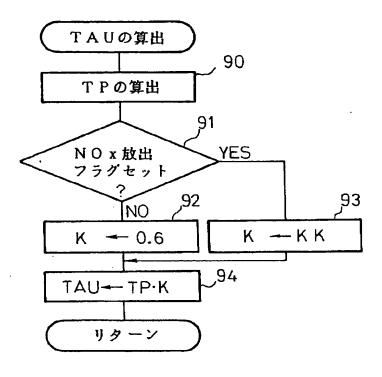
[図8]



【図9】



[図10]



## フロントページの続き

(51) Int. Cl. 6	識別記号	FΙ			
43/00	301	43/00	301	Н	
			301	T	
45/00	301	45/00	301	G	